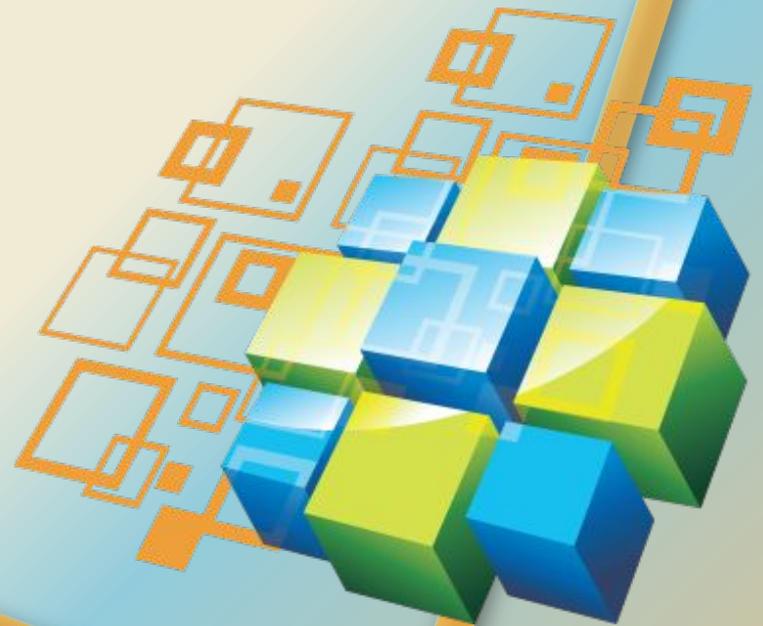


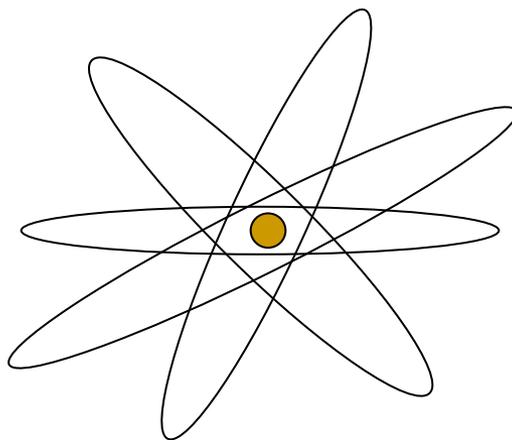
Урок 1. Строение атома

МБОУ СОШ №30
г. Ростов-на-Дону



Цели урока

- ✓ Обобщение сведений о важнейших открытиях физики XIX-XX веков в области строения атома
- ✓ Объяснение строения атома на основе современной теории



Первоначальные представления об атомах

Представления древних:

Демокрит полагал, что свойства того или иного вещества определяются формой, массой, и пр. характеристиками образующих его атомов. Так, скажем, у огня атомы остры, поэтому огонь способен обжигать, у твёрдых тел они шероховаты, поэтому накрепко сцепляются друг с другом, у воды — гладки, поэтому она способна течь.

Даже душа человека, согласно Демокриту, состоит из атомов.

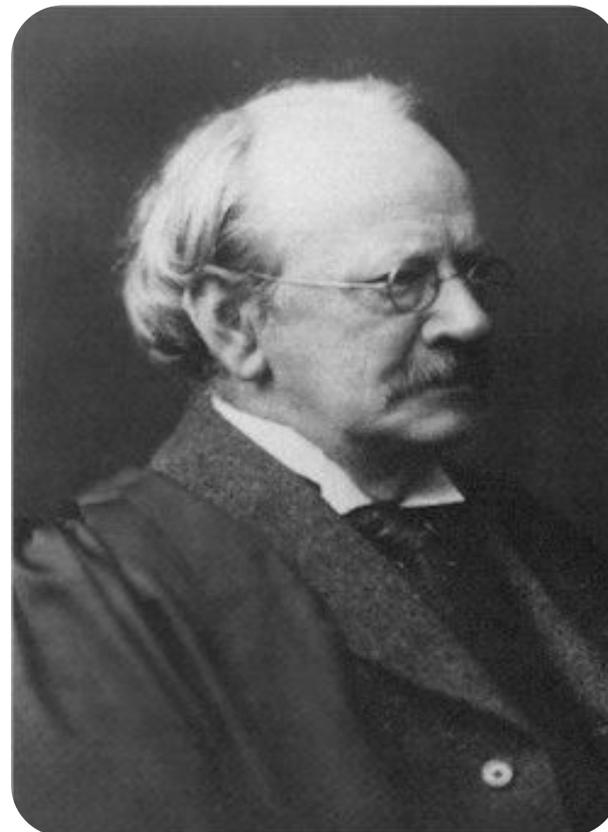
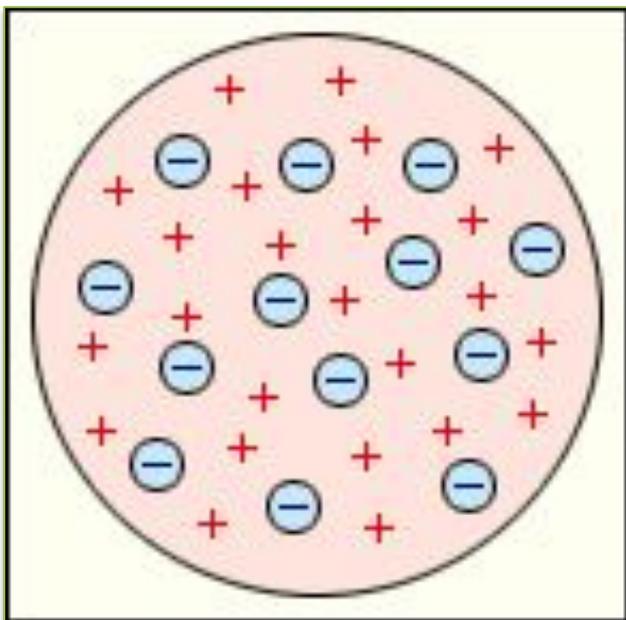


Демокрит
(ок. 460-370 до н.э.)



Открытие физики XIX-XX веков

1. Модель атома Томсона



Джозеф Джон Томсон
(1856 – 1940)

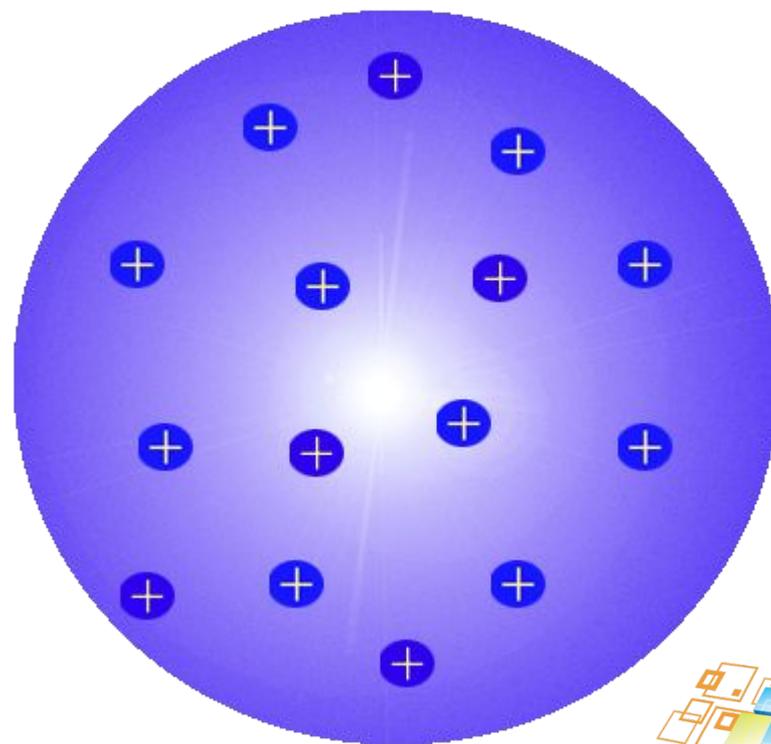


Открытие физики XIX-XX веков

Дж. Дж. Томсон

предложил
рассматривать атом
как некоторое
положительно
заряженное тело с
заключёнными внутри
него электронами.

*Модель атома
Томсона*



Открытия физики XIX-XX веков

Недостатки модели атома Томсона

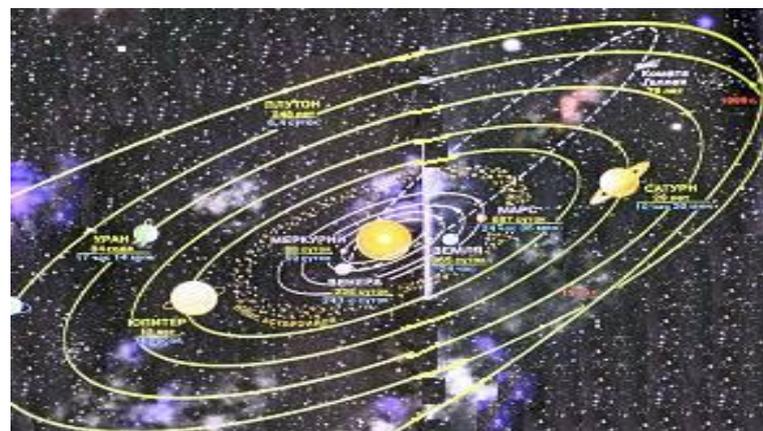
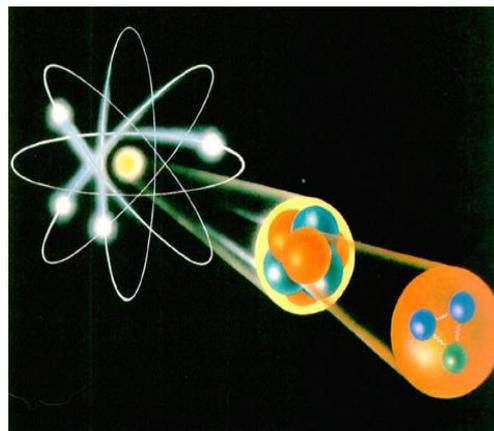
- ✓ не объясняла дискретный характер излучения атома и его устойчивость;
- ✓ оказалась в полном противоречии с опытами по исследованию распределения положительного заряда в атоме (опыты, проводимые Эрнестом Резерфордом).



Открытия физики XIX-XX ВЕКОВ

2. Модель атома Резерфорда

Атом представляет собой подобие планетной системы, в которой **электроны** («**планеты**») движутся по орбитам вокруг расположенного в центре атома положительно заряженного **ядра** («**Солнца**»)



Открытия физики XIX-XX веков

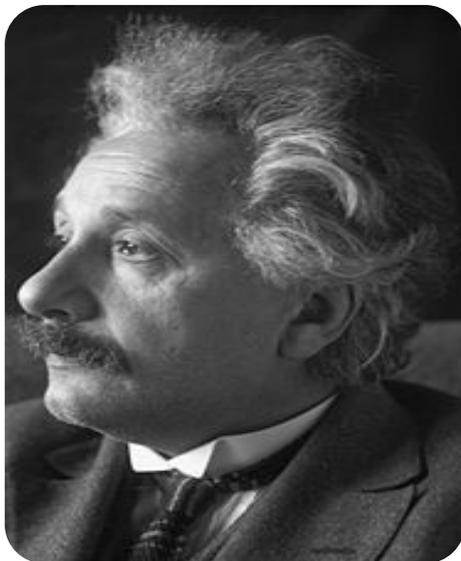
Недостатки модели атома Резерфорда

- ✓ не объясняла явления излучения и поглощения энергии атомом



Открытия физики XIX-XX веков

3. Квантовая модель Эйнштейна-Бора



Альберт Эйнштейн
(1879 - 1955)



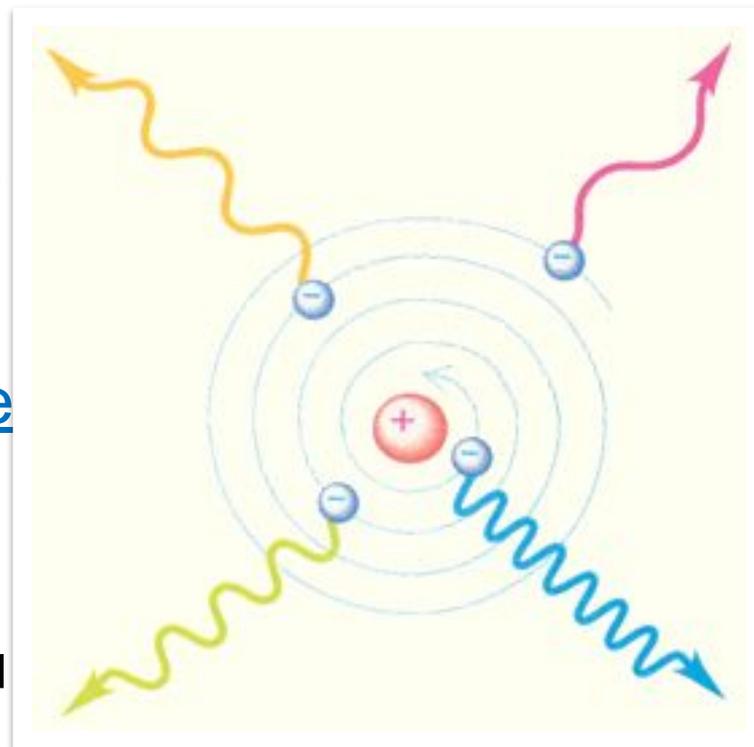
Нильс Бор
(1885-1962)



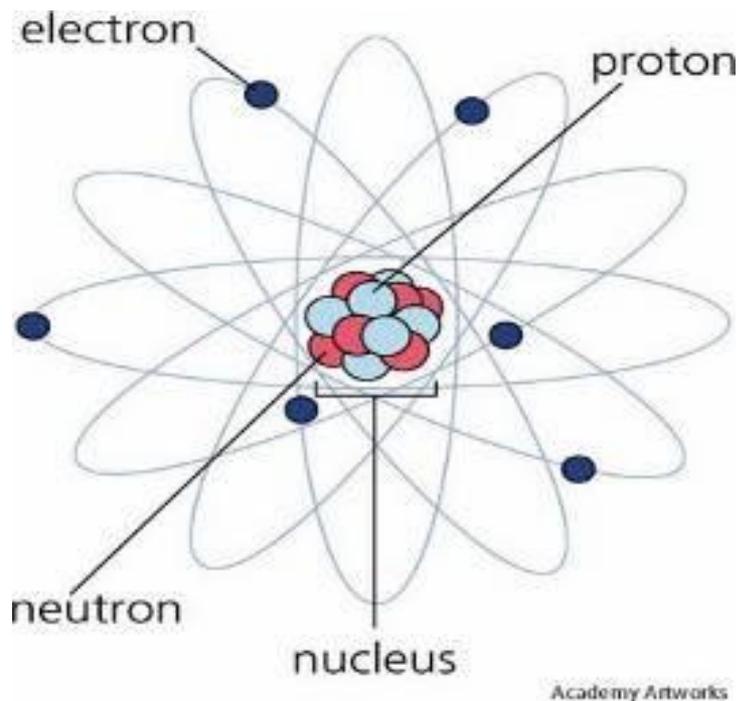
Открытия физики XIX-XX ВЕКОВ

Постулаты квантовой модели:

1. Электрон может вращаться вокруг ядра по стационарным круговым орбитам. При этом энергия атомом не поглощается и не излучается.
2. Электрон может перескакивать с одной орбиты на другую. При этом испускается или поглощается определённая порция энергии - квант.



Открытия физики XIX-XX веков



Недостатки квантовой модели

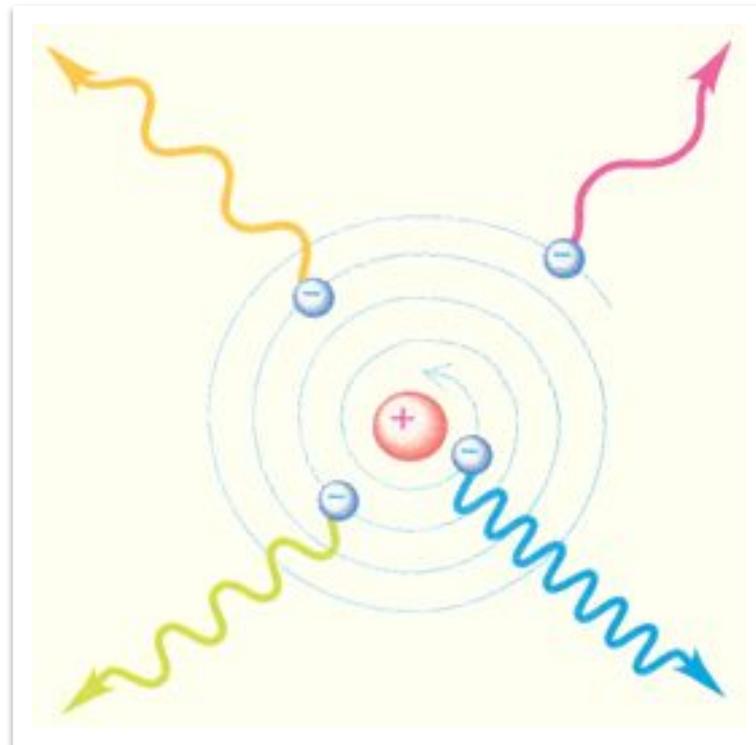
Использование
традиционных
понятий механики –
скорость и
траектория

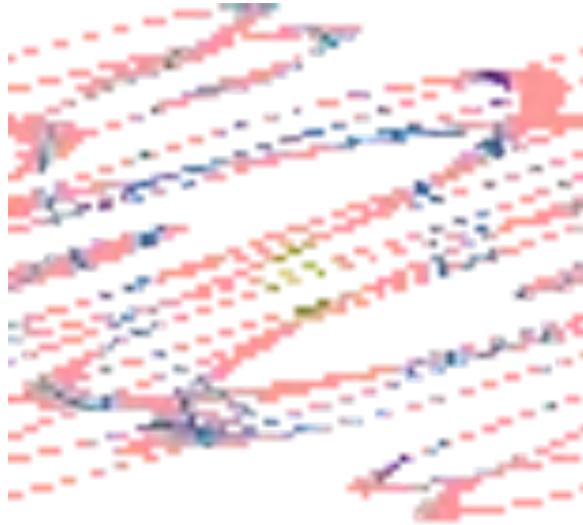


Открытия физики XIX-XX веков

4. Корпускулярно-волновой дуализм

Электрон является и
частицей
(«корпускулом») и
волной





5. Квантово-механическая модель атома

Современная модель атома является развитием планетарной модели. Согласно этой модели, ядро атома состоит из положительно заряженных протонов и не имеющих заряда нейтронов и окружено отрицательно заряженными электронами.

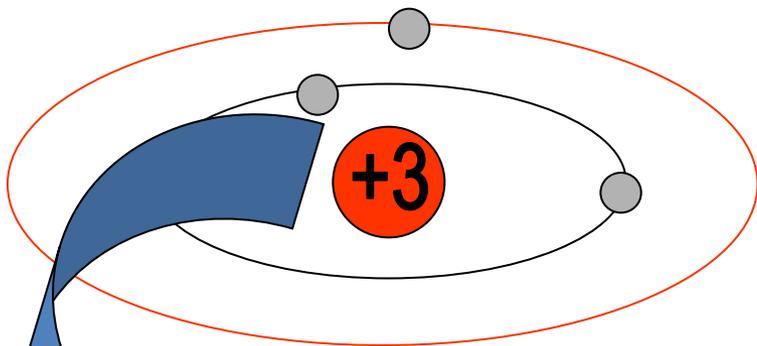
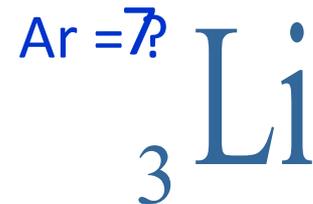


Состав атомных ядер:

ядро состоит из двух типов частиц (нуклонов)

– протонов (p^+) и нейтронов (n^0).

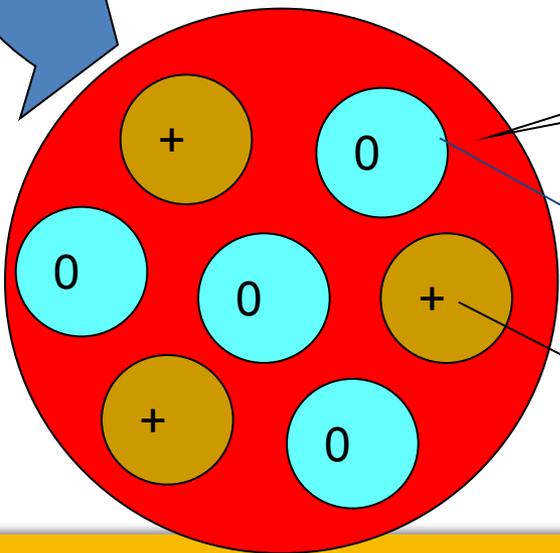
Рассмотрим на примере атома лития.



Основная масса атома сосредоточена в ядре и характеризуется массовым числом A_r , равным сумме чисел протонов и нейтронов: $A_r = p + n$

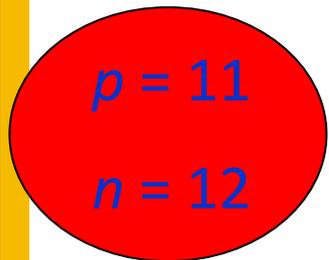
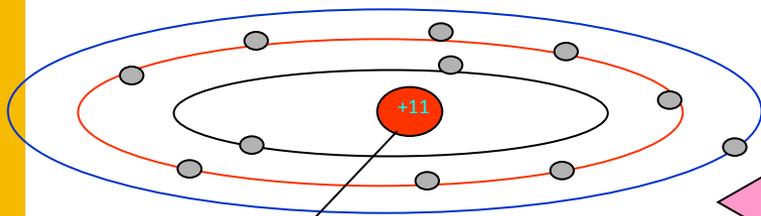
Нейтрон не имеет заряда, обозначается буквой n^0

Положительно заряженный протон, обозначается буквой p^+ , численно равен порядковому номеру химического элемента

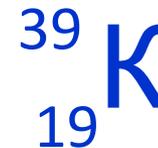
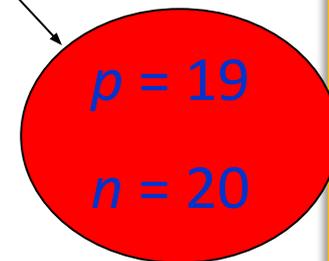
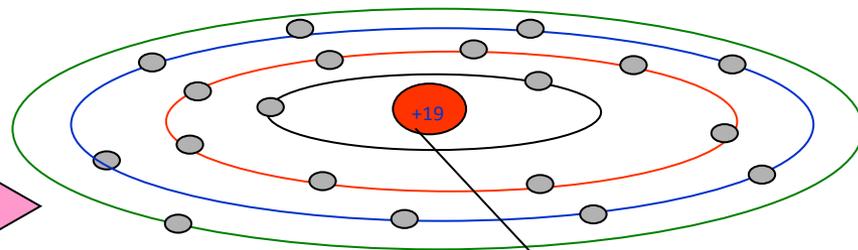


Задание

Атом натрия



Атом калия



Сколько протонов и нейтронов в ядре атома натрия? А в ядре калия?

Проверь себя!

$$Ar(\text{Na}) = 23$$

$$23 - 11(p) = 12(n)$$

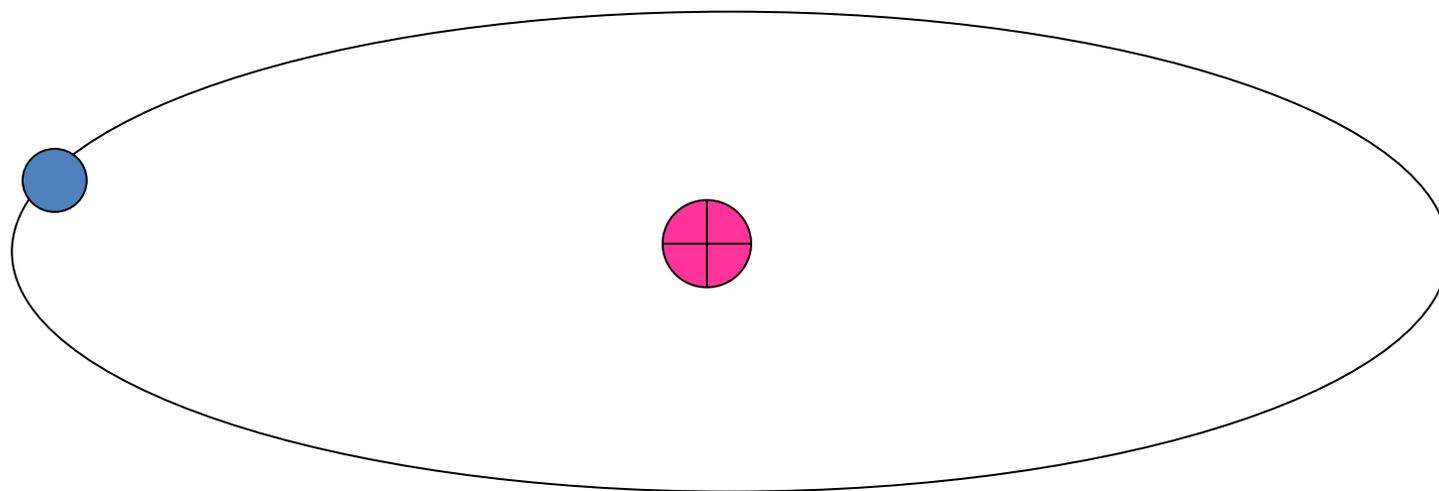
$$Ar(\text{K}) = 39$$

$$39 - 19(p) = 20(n)$$



${}^1_1\text{H}$

АТОМ ВОДОРОДА

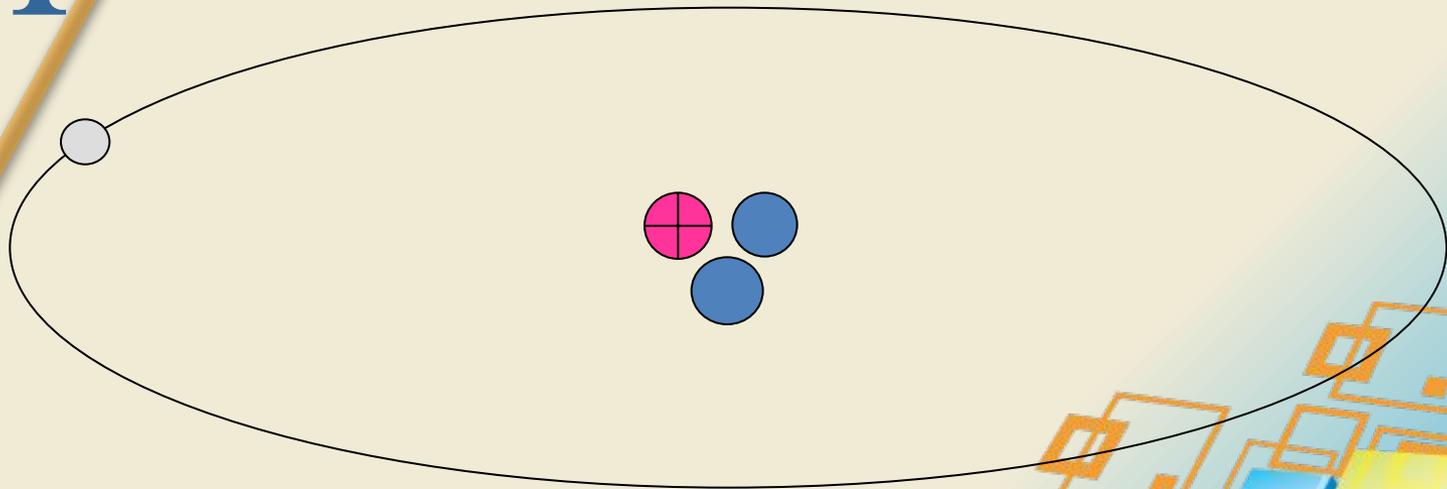


ПРОТИЙ

(1 электрон и 1
протон)



Изотоп атома водорода

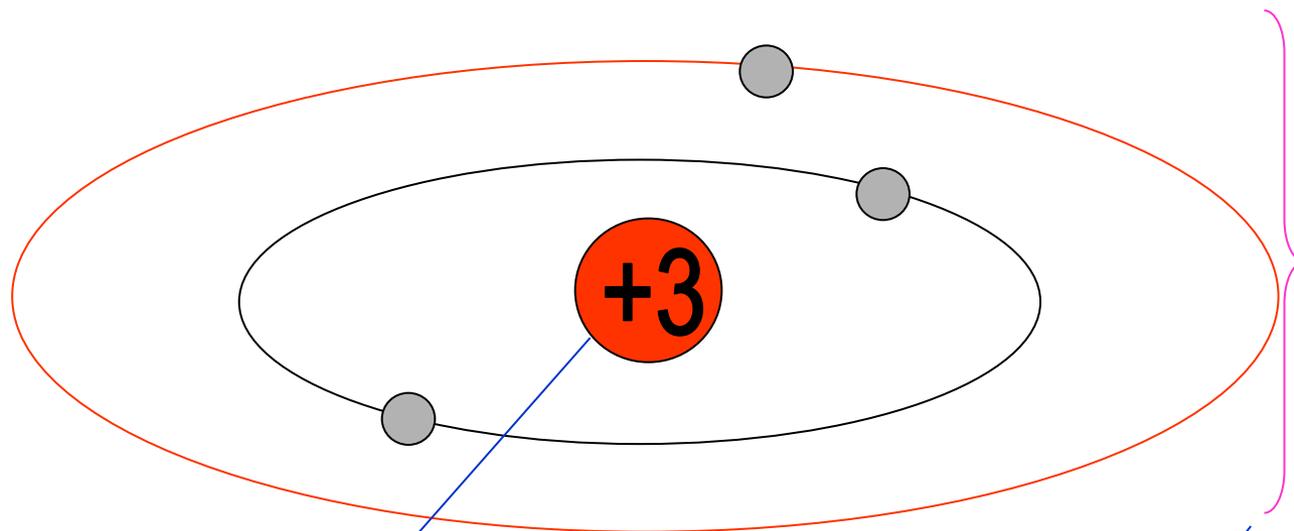


ТРИТИЙ

(1 электрон, 1 протон и 2 нейтрона)

Вокруг положительно заряженного ядра атома лития движутся отрицательно заряженные электроны, образуя электронную оболочку

${}^3\text{Li}$



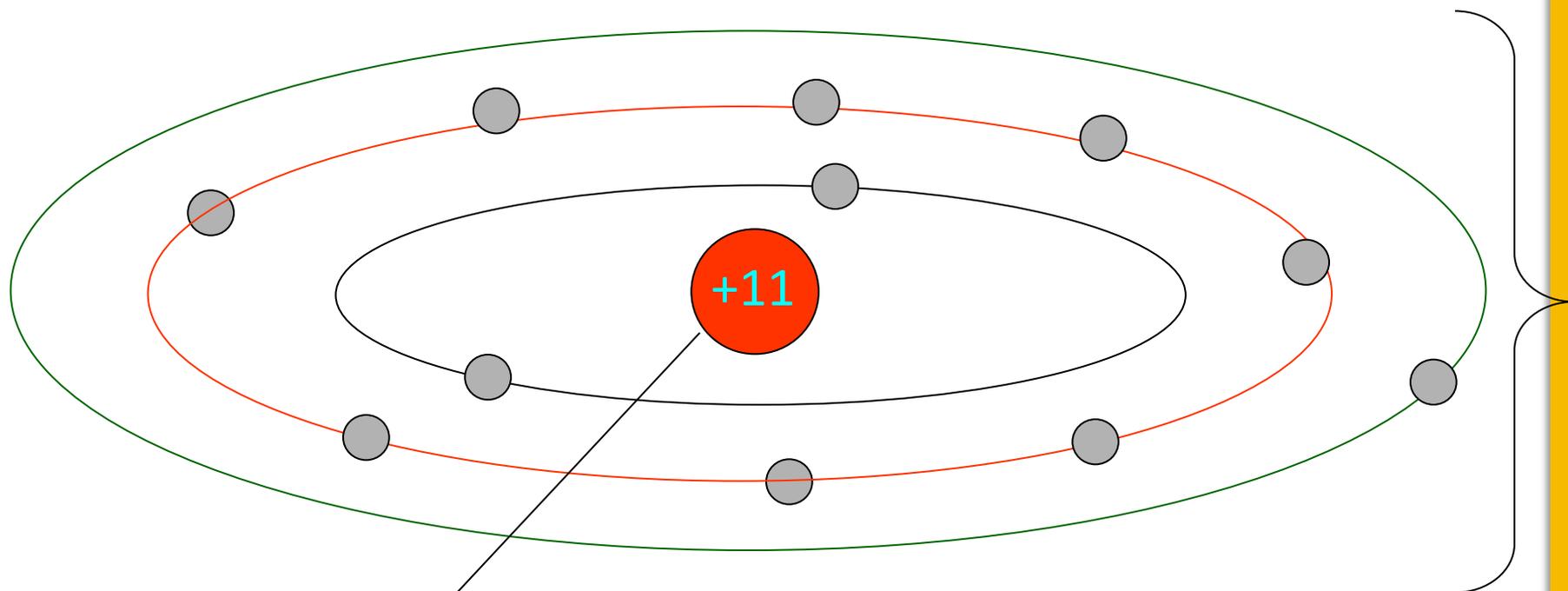
ядро: $Z = +3$

электронная оболочка $3e^-$



Строение атома натрия

$_{11}\text{Na}$



ядро: $Z = +11$

электронная оболочка: 11 e

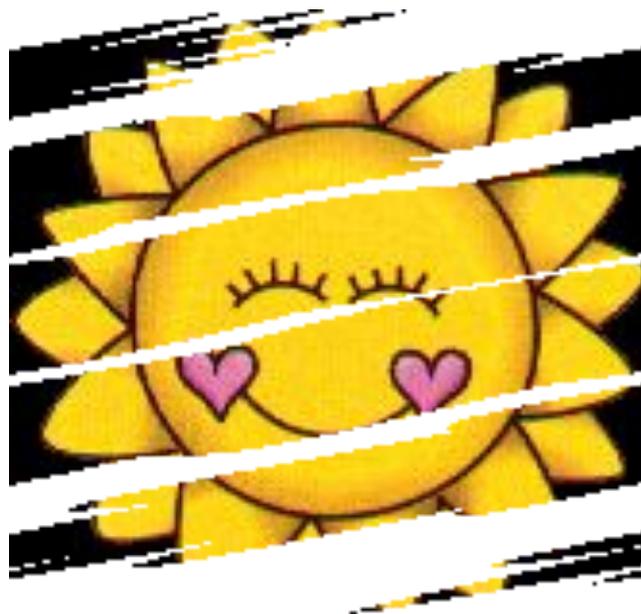


Задание

Заполните таблицу «Состав атомов химических элементов»

| Характеристика химического элемента | Знаки химических элементов | | | | | | |
|--|----------------------------|-----|-----|-----|-----|----|----|
| | O | P | Al | I | Au | F | Be |
| Порядковый номер в таблице Д.И. Менделеева | 8 | 15 | 13 | 53 | 79 | 9 | 4 |
| Число протонов | 8 | 15 | 13 | 53 | 79 | 9 | 4 |
| Число электронов | 8 | 15 | 13 | 53 | 79 | 9 | 4 |
| Заряд ядра атома | +8 | +15 | +13 | +53 | +79 | +9 | +4 |
| Массовое число | 16 | 31 | 27 | 127 | 197 | 19 | 9 |
| Число нейтронов | 8 | 16 | 14 | 74 | 118 | 10 | 5 |





Домашнее задание

§ 1 до стр.6, упр.8 (письменно)

